jenige des Wassers und etwa 3mal größer als dasjenige des Kupfers und ferner überhaupt eine Wägung zu größerer Genauigkeit führt als die Volumenbestimmung beim Knallgas.

**X. Berichtigung zu meiner Abhandlung;
von Julius Thomsen.**

»In diesen Annalen Bd. CXLIII, S. 532 hat sich ein Irrthum eingeschlichen, den ich hierdurch berichtige.

4. Neutralisationswärme der Schwefelwasserstoffsäure.

R	(R, 2 SH ² Aq)	(R, 2 SH ²)
2 $\overline{\text{Na}}$ Aq	15480 ^c	10720 ^c
$\overline{\text{Ba}}$ Aq	15750	10990
2 NH ³ Aq	12390	7640

Diese Zahlen sind aus meinen Versuchen No. 238 bis 244 in diesen Annalen Bd CXL, S. 528 abgeleitet nach der Formel

$$(R, 2 SH^2) = (R, 2 SH^2 Aq) + 2 (SH^2, Aq).$$

In der Berechnung hat sich aber anstatt des + ein — eingeschlichen und die Zahl 2 ist hinweggefallen, da nach Versuch No. 238

$$2(SH^2, Aq) = 9508^c$$

ist, muß das Schema durch folgendes ersetzt werden:

4. Neutralisationswärme der Schwefelwasserstoffsäure.

R	(R, 2 SH ² Aq)	(R, 2 SH ²)
4 $\overline{\text{Na}}$ Aq	15480 ^c	24980 ^c
$\overline{\text{Ba}}$ Aq	15750	25260
2 NH ³ Aq	12390	21900

Gleichzeitig berichtige ich einen Druckfehler Bd. CXLIII, S. 367, wo in der 7. Reihe Proc. anstatt pro mille steht.